

SEPARATION AND PURIFICATION OF POLY-3-HYDROXYALKANOIC ACID

Publication number: JP2001046094

Publication date: 2001-02-20

Inventor: ODAWARA OSAMU; MIYAMOTO KENJI; YOKOMIZO SATOSHI; MATSUMOTO KEIJI

Applicant: KANEGAFUCHI CHEMICAL IND

Classification:

- **International:** C12P7/62; C12P7/62; (IPC1-7): C12P7/62; C12P7/62; C12R1/05

- **European:**

Application number: JP19990226841 19990810

Priority number(s): JP19990226841 19990810

Report a data error here

Abstract of JP2001046094

PROBLEM TO BE SOLVED: To separate and purify the subject compound which is a biodegradable plastic by adding a surfactant to a suspension of a microbial cell of a microorganism containing a poly-3-hydroxyalkanoic acid and carrying out a physical crushing treatment of the resultant mixture liquid.

SOLUTION: A surfactant is added to a suspension of a microbial cell of a microorganism (e.g. *Aeromonas caviae*) containing a poly-3-hydroxyalkanoic acid comprising a bipolymer of D-3-hydroxybutyrate and D-3-hydroxyhexanoate, a terpolymer, etc., of the D-3-hydroxybutyrate, D-3-hydroxyvalerate and D-3-hydroxyhexanoate and the resultant mixture liquid is then subjected to a physical crushing treatment to thereby separate and purify the objective poly-3-hydroxyalkanoic acid suitable as a raw material, etc. for a plastic product, an implant material without requiring recovery, a drug carrier, a fertilizer carrier, an agricultural mulching film, a fishing gear such as a fishing line, a bag, etc. such as a refuse bag, etc. for composites in high purity and high yield.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2001-46094

(P2001-46094A)

(43) 公開日 平成13年2月20日 (2001.2.20)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	F I	データベース (参考)
C 1 2 P	7/62	C 1 2 P	7/62
// (C 1 2 P	7/62		4 B 0 6 4
C 1 2 R	1:05)		

審査請求 未請求 請求項の数3 O L (全 5 頁)

(21) 出願番号 特願平11-226841	(71) 出願人 000000941 鐵源化学工業株式会社
(22) 出願日 平成11年8月10日 (1999.8.10)	大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号
	(72) 発明者 小田原 修 兵庫県高砂市西畑1丁目13番1-303
	(72) 発明者 宮本 慧二 兵庫県明石市別所町12-32メゾン別所201
	(72) 発明者 横溝 聡 兵庫県神戸市垂水区道場町6-31-17三青荘
	(74) 代理人 100095832 弁理士 須田 芳徳

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ポリ-3-ヒドロキシアルカン酸の分離精製方法

(57) 【要約】

【課題】 P H A を含有する微生物菌体から、少ない工程数で高純度の P H A を高収率で得ることのできる P H A の分離精製方法を提供すること。

【解決手段】 ポリ-3-ヒドロキシアルカン酸を含有する微生物菌体の懸濁液に界面活性剤を添加し、得られる混合液を物理的破砕処理することを特徴とするポリ-3-ヒドロキシアルカン酸の分離精製方法。

れない。例えば、アルカリゲネス・リポリチカ (*Alcaligenes lipolytica*)、アルカリゲネス・ユトロファス (*A. eutrophus*)、アルカリゲネス・ラタス (*A. latus*) 等のアルカリゲネス属 (*Alcaligenes*)、シュウドモナス属 (*Pseudomonas*)、バチルス属 (*Bacillus*)、アゾバクター属 (*Azotobacter*)、ノカルディア属 (*Nocardia*)、アエロモナス属 (*Aeromonas*) の菌が挙げられ、中でも、アエロモナス・キャビエ (*Aeromonas caviae*) 等の菌株、またはアエロモナス・キャビエ由来のPHA合成酵素群の遺伝子が導入された菌株、例えば、アルカリゲネス・ユトロファスAC32 (寄託番号FERM P-15786) (J. Bacteriol., 179, 4821-4830 頁 (1997)) 等がより好ましい。

【0010】これらの微生物の培養方法は、PHAを多量に効率よく菌体内に蓄積できるものであれば特に限定はなく、例えば、前記アルカリゲネス・ユトロファスAC32 (FERM P-15786) を用いる場合には、J. Bacteriol., 179, 4821-4830 頁 (1997) 等に記載の方法が好ましい。

【0011】本発明におけるポリ-3-ヒドロキシアルカン酸 (PHA) とは、D-3-ヒドロキシブチレート (3HB) のホモポリマーや3HBと他の3-ヒドロキシアルカン酸との共重合体などを示すが、中でも3HBとD-3-ヒドロキシヘキサノエート (3HH) との2成分共重合体 (Macromolecules, 28, 4822-4828 (1995)) または3HBとD-3-ヒドロキシバレート (3HV) と3HHとの3成分共重合体 (特開平8-289797号公報) が、物性の面からより好ましい。ここで3HBと3HHの2成分共重合体を作成する各モノマーユニットの組成比については、特に限定されるものではないが、3HBの含有量が1~99モル%、3HHユニットの含有量が1~99モル%のものが好適である。また、3HBと3HVと3HHとの3成分共重合体を作成する各モノマーユニットの組成比については特に限定されるものではないが、例えば、3HBユニットの含有量が1~95モル%、3HVユニットの含有量が1~99モル%、3HHユニットの含有量が1~30モル%のものが好適である。また、これらのPHAの分子量は、10万以上が好ましく、50万以上がより好ましい。

【0012】PHAの微生物菌体中の含有率は、高い方が好ましいのは当然であり、工業レベルでの適用においては乾燥菌体中に20重量%以上が好ましく、界面活性剤処理、物理的破砕処理、分離操作、分離したPHAの純度等を考慮すると50重量%以上が特に好ましい。

【0013】本発明においては、前記のように培養して得られた微生物菌体の懸濁液に界面活性剤を添加する。なお、本発明における「微生物菌体の懸濁液」とは、培養終了後の培養懸濁液または培養液から遠心分離等で分

離した菌体を水に懸濁させた水性の懸濁液を意味する。該懸濁液中における菌体濃度は、湿固体換算で500g/l以下が好ましく、300g/l以下がさらに好ましい。

【0014】本発明で使用する界面活性剤としては、陰イオン性、陽イオン性、両性もしくは非イオン性でも良く、具体的には、ドデシル硫酸ナトリウム、ドデシルスルホン酸ナトリウム、コール酸ナトリウム、デオキシコール酸ナトリウム、オレイン酸ナトリウム、セチルトリメチルアンモニウムブロミド、ドデシルビリジニウムクロリド、3-(3-コラミドプロピル) ジメチルアミノオ-1-プロパンスルホン酸、3-(3-コラミドプロピル) ジメチルアミノオ-2-ヒドリンキニ-1-プロパンスルホン酸、ドデシル-N-ベタイン、オクチルグルコシド、ヘプチルチオグルコシド、ポリエチレンドデシルエーテル、ポリオキシエチレニソクチルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンニルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンソビトールエステル等が挙げられるが、これらに制限されるものではない。本発明においては、特にドデシル硫酸ナトリウム、ドデシルスルホン酸ナトリウム、コール酸ナトリウム、デオキシコール酸ナトリウム、オレイン酸ナトリウム等が、価格、使用量や添加効果の点から好ましい。

【0015】界面活性剤の添加量は、特に制限されないが、微生物菌体重量 (湿固体換算) 100重量部に対して、0.001~50重量部が好ましく、1~20重量部がより好ましい。該添加量は、界面活性剤の添加効果が良い観点から、0.001重量部以上が好ましく、低コストである観点から、50重量部以下が好ましい。また、得られた混合液は、PHA以外の菌体構成成分の可溶性を促進させる観点から、室温下で1分~2時間程度攪拌することが好ましい。

【0016】次いで、前記混合液を物理的破砕処理する。本発明においては、かかる物理的破砕処理を行うことにより、前記微生物菌体を破砕してPHAを菌体外に溶出させる効果を有する。

【0017】本発明における物理的破砕処理とは、超音波による破砕、高圧ホモジナイザーやミル等による破砕等が挙げられる。高圧ホモジナイザーとしては、独国のAPV・ゴーリン社製「マントンゴーリン (商品名)」、デンマークのAPVラニー社製「ミニアボ (商品名)」、米国のマイクロフレイディックス (Microfluidics) 社製「マイクロフレイタイザー (商品名)」等が挙げられ、ミルとしては、スイスのウィリー・ユー・バクツォフェン (Willy A. Bachofen) 社製「ダイノバル (商品名)」等が挙げられるが、同等の破砕効果が得られればこれらに限定されるものではない。

【0018】物理的破砕処理の条件としては、用いる手段により一概には限定できないが、例えば、超音波による破砕の場合、米国のブランソン (Branson) 社製、ソニ

なわなかった以外は同様の操作を行なった。その結果、遠心分離しても沈殿物は得ることはできず、ポリマーは全く分離できなかった。

【0031】比較例2

実施例1においてドデシル硫酸ナトリウム処理を行なわなかった以外は同様の操作を行なった。その結果、遠心分離して得られた沈殿物の純度は、懸濁前のポリ(3HB-co-3HH)含有微生物菌体の純度と同じ50%であった。

【0032】比較例3

ポリ(3HB-co-3HH)含有微生物菌体の懸濁液100mlを「ダイノミル」を用いて1l/hの流速で1時間破砕処理した後、10g/lになるようにドデシル硫酸ナトリウムを加えて室温で1時間攪拌した。得られた菌体懸濁液は非常に粘重で、遠心分離処理してもポリ(3HB-co-3HH)を得ることはできなかった。

【0033】以上の結果より、実施例1～3で得られた*

*ポリ(3HB-co-3HH)は、いずれも界面活性剤を使用していない比較例2で得られたものに比べ、高純度のものであることがわかる。

【0034】また、実施例1～3及び比較例1～3の結果より、ポリ(3HB-co-3HH)の分離精製方法には、物理的破砕処理と界面活性剤の添加の両方が必要であるが、界面活性剤の添加処理液を物理的破砕処理することにより顕著な効果が得られる。

【0035】

- 10 【発明の効果】本発明によれば、高純度のポリ-3-ヒドロキシアルカン酸(PHA)を効率よく、極めて簡便に得られるため、本発明は、PHAの工業的生産の効率向上およびコストの低減に大きく寄与するものである。また、本発明により得られるPHAは、実用品として十分に高い純度を有するものであり、例えば、プラスチック製品、回収不要のインプラント材料、乗物担体、肥料担体、農業用マルチフィルム、釣糸等の漁具、コンポスト用ゴミ袋等の原料として好適に用いられる。

フロントページの続き

(72)発明者 松本 圭司
兵庫県西宮市大森町11-33

Fターム(参考) 48064 AD83 BA18 CA02 CA19 CC24
CE02 CE03 DA01 DA16

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2001-046094

(43)Date of publication of application : 20.02.2001

(51)Int.Cl.

C12P 7/62
// (C12P 7/62
C12R 1:05)

(21)Application number : 11-226841

(71)Applicant : KANEGAFUCHI CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing : 10.08.1999

(72)Inventor : ODAWARA OSAMU
MIYAMOTO KENJI
YOKOMIZO SATOSHI
MATSUMOTO KEIJI

(54) SEPARATION AND PURIFICATION OF POLY-3-HYDROXYALKANOIC ACID

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To separate and purify the subject compound which is a biodegradable plastic by adding a surfactant to a suspension of a microbial cell of a microorganism containing a poly-3-hydroxyalkanoic acid and carrying out a physical crushing treatment of the resultant mixture liquid.

SOLUTION: A surfactant is added to a suspension of a microbial cell of a microorganism (e.g. *Aeromonas caviae*) containing a poly-3-hydroxyalkanoic acid comprising a bipolymer of D-3-hydroxybutyrate and D-3-hydroxyhexanoate, a terpolymer, etc., of the D-3-hydroxybutyrate, D-3-hydroxyvalerate and D-3-hydroxyhexanoate and the resultant mixture liquid is then subjected to a physical crushing treatment to thereby separate and purify the objective poly-3-hydroxyalkanoic acid suitable as a raw material, etc. for a plastic product, an implant material without requiring recovery, a drug carrier, a fertilizer carrier, an agricultural mulching film, a fishing gear such as a fishing line, a bag, etc. such as a refuse bag, etc. for composts in high purity and high yield.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

06.08.2004

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

* NOTICES *

JPO and NCIP are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1.This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.*** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1] The separation purification approach of the Polly 3-hydroxy alkane acid characterized by adding a surfactant to the suspension of the microorganism biomass containing a Polly 3-hydroxy alkane acid, and carrying out physical crushing processing of the mixed liquor obtained.

[Claim 2] The separation purification approach according to claim 1 that a Polly 3-hydroxy alkane acid is 3 component copolymer of 2 component copolymer of D-3-hydroxy butyrate (3HB) and D-3-hydroxy hexanoate (3HH) or D-3-hydroxy butyrate (3HB), D-3-hydroxyvalerate (3HV), and D-3-hydroxy hexanoate (3HH).

[Claim 3] The separation purification approach according to claim 1 or 2 that the microorganism containing a Polly 3-hydroxy alkane acid is the strain into which the Polly 3-hydroxy alkane acid synthetic enzyme group gene of the Aeromonas KYABIE origin was introduced.

[Translation done.]

obtained by dissolving from 6 to 80 mg/ml in chloroform (ml), methanol (100 ml) and 0.2 ml of concentrated sulphuric acid. The solution was allowed to stand for 30 minutes at 100°C degree C. After cooling, the solid added and 0.5 ml of concentrated sulfuric acid were added. The solutions were stirred vigorously. They were put, capillary glass chromatography analysed the lower layer section, and it was observed for the purity of Poiri in a separation object (3 HB-NO-2H9).

(2) It becomes 1000 ml of suspension of the Poiri (3 HB-NO-2H9) content microorganism mixture of the example 1 above with 10 g/l — as sodium dodecyl sulfate — in addition, it filtered at the room temperature for 1 hour. Next, freeze processing of this was carried out by the rate of flow of 1 l/h for 1 hour using the "die no. 1" made in a [whistle A back OPEN] (Schweizerische). Centrifugal separation (8000 rpm, 10 min) of the obtained procaine liquid was performed. The supernatant was removed and dried by drying this precipitate, when the purity of Poiri (3 HB-NO-2H9) was determined.

[0029] Same activation was performed except having changed sodium dodecyl sulfate into dodecyl sulfotetrakis acid sodium in example 3 example 1. After drying this precipitate, when the purity of Pori (3 HB-co-3HH) was determined, it was 84%.

[0030] Same activation was performed except having not performed fracture activation by the "do no ml" in example of comparison 1 example 1. Consequently, even if it carried out centrifugal separation, precipitate could not be obtained, and the polymer was not able to be separated at all.

[0031] Same activation was performed except having not performed sodium-dodecyl-sulfate processing in example of comparison 2 example 1. Consequently, the purity of the precipitate obtained by carrying out centrifugal separation was the 55 xmm% as the purity of the Pori (3 HB-co-3HH) content microorganism biomass before suspension.

[0032] After carrying out fracture processing of the 100ml of the suspension of an example of comparison 3 Pori (3 HB-co-3HH) content microorganism biomass by the rate of flow of 1 l/h for 1 hour using a "do no ml", sodium dodecyl sulfate was added and it stirred at the room temperature for 1 hour so that it might become 10 g/l. The obtained biomass suspension was very same, and even if it carried out centrifugal separation processing, it was not able to obtain Pori (3 HB-co-3HH).

[0033] The above result shows that it is the thing of a high grade compared with what was obtained in the example 2 of a comparison for which no Pori (3 HB-co-3HH) obtained in the examples 1-3 is using the surfactant.

[0034] Moreover, although physical crushing processing and a surfactant need both to be added for the separation purification approach of Pori (3 HB-co-3HH) than the result of examples 1-3 and the examples 1-3 of a comparison, remarkable effectiveness is acquired by carrying out physical crushing processing of the addition processing liquid of a surfactant.

[0035]

[Effect of the invention] According to this invention, it is efficient, and since it is obtained very simple, this invention contributes greatly the Poly 3-hydroxy alkane acid (PHA) of a high grade to the improvement in effectiveness of industrial production of PHA, and reduction of cost. Moreover, PHA obtained by this invention has purity high enough as daily necessities, and is suitably used as raw materials, such as fishing implements, such as a plastic, an insulant material of recovery needlessness, a drug carrier, fertilizer support, a mulch for agriculture, and a fishing line, and a garbage bag for compact.

[Translation done.]